

DOCKET NO.: 254716US0PCT

IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

IN RE APPLICATION OF: Ralf NOERENBERG, et al.

SERIAL NO.: NEW U.S. PCT APPLICATION

FILED: HEREWITH

INTERNATIONAL APPLICATION NO.: PCT/EP03/00551

INTERNATIONAL FILING DATE: January 21, 2003

FOR: ALKYLGLYCOL ALKOXYLATES OR ALKYLDIGLYCOL ALKOXYLATES, THEIR MIXTURES WITH SURFACTANTS AND THEIR USE

**REQUEST FOR PRIORITY UNDER 35 U.S.C. 119
AND THE INTERNATIONAL CONVENTION**

Commissioner for Patents
Alexandria, Virginia 22313

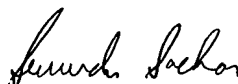
Sir:

In the matter of the above-identified application for patent, notice is hereby given that the applicant claims as priority:

| <u>COUNTRY</u> | <u>APPLICATION NO</u> | <u>DAY/MONTH/YEAR</u> |
|-----------------------|------------------------------|------------------------------|
| Germany | 102 02 007.8 | 21 January 2002 |
| Germany | 102 45 886.3 | 30 September 2002 |

Certified copies of the corresponding Convention application(s) were submitted to the International Bureau in PCT Application No. PCT/EP03/00551. Receipt of the certified copy(s) by the International Bureau in a timely manner under PCT Rule 17.1(a) has been acknowledged as evidenced by the attached PCT/IB/304.

Respectfully submitted,
OBLON, SPIVAK, McCLELLAND,
MAIER & NEUSTADT, P.C.



Norman F. Oblon
Attorney of Record
Registration No. 24,618
Surinder Sachar
Registration No. 34,423

Customer Number

22850

(703) 413-3000
Fax No. (703) 413-2220
(OSMMN 08/03)

REC'D 26 MAY 2003

WIPO PCT



**Prioritätsbescheinigung über die Einreichung
einer Patentanmeldung**

Aktenzeichen:

102 45 886.3

Anmeldetag:

30. September 2002

Anmelder/Inhaber:

BASF AG, Ludwigshafen/DE

Bezeichnung:

Alkylglykolalkoxylate oder -diglykolalkoxylate, ihre
Mischungen mit Tensiden und ihre Verwendung

IPC:

C 07 C, C 14 C, B 01 F

Die angehefteten Stücke sind eine richtige und genaue Wiedergabe der ursprünglichen Unterlagen dieser Patentanmeldung.

München, den 23. April 2003
Deutsches Patent- und Markenamt
Der Präsident
Im Auftrag

Hofe

**PRIORITY
DOCUMENT**

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN
COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

BASF Aktiengesellschaft

01. Oktober 2002
B02/0007A IB/SF/arw/vo

5 **Alkylglykolalkoxylate oder -diglykolalkoxylate, ihre Mischungen mit Tensiden und
ihre Verwendung**

Die vorliegende Erfindung betrifft Alkylglykolalkoxylate oder -diglykolalkoxylate, Mischungen von Alkylglykolalkoxylaten oder -diglykolalkoxylaten untereinander und mit Tensiden, diese enthaltende Mittel und Formulierungen und die Verwendung derartiger Alkylglykolalkoxylate oder -diglykolalkoxylate in wässrigen Formulierungen oder Sprühanwendungen, bevorzugt in tensidhaltigen Formulierungen, die auch Dispersionen
15 oder Emulsionen enthalten können, z.B. Beschichtungsmitteln, Kosmetik- und Agroformulierungen.

Die schnelle Benetzung von Oberflächen spielt in vielen Bereichen des täglichen Lebens und in vielen industriellen Prozessen, beispielsweise bei der Reinigung oder Beschichtung
20 von Substraten, eine zentrale Rolle. In vielen Formulierungen werden deshalb unterschiedlich große Mengen von Alkoholen wie Ethanol oder Isopropanol eingesetzt, um beispielsweise die Oberflächenspannung zu erniedrigen und damit das Benetzungsvermögen der Formulierungen zu verbessern. Dabei ist es üblich, wässrigen Formulierungen oft größere Mengen dieser Alkohole beizumischen. Die physiologische
25 Wirkung der Alkohole ist allerdings bedenklich, und die Exposition des Anwenders solcher Formulierungen ist durch den hohen Dampfdruck der Alkohole hoch. Außerdem sorgen die Eigenschaften des Alkohols als Lösungsmittel gerade bei kunststoffhaltigen Oberflächen durch Anlösen der Oberflächen für teilweise irreparable Oberflächenschäden. Auch länger-kettige Alkohole wie Octylalkohol oder Decylalkohol können die mit ihrer
30 Anwendung verbundenen physiologischen Probleme nicht vollständig beseitigen. Daher sollten heute beispielsweise in Tensidformulierungen, die vom Anwender direkt gehandhabt werden, nur geringe Mengen an Alkoholen oder kein Alkohol vorliegen. Für sehr schnell netzende Formulierungen, wie Feuchthaltemittel in der Druckindustrie oder Additive für Beschichtungsformulierungen, zum Beispiel zur Papierveredelung durch

einen sogenannten Papierstrich, stellen sie jedoch immer noch einen notwendigen Bestandteil dar.

Seit einigen Jahren ist die sehr gut netzende Wirkung von sehr hydrophoben, kompakten Alkoholen, die aus Acetylen und Aldehyden hergestellt werden können, bekannt. Es handelt sich dabei insbesondere um Dihydroxyalkane. Diese Produkte sind jedoch nicht mit allen Reinigungsmittelformulierungen verträglich und können oft nur mit Hilfe von Solubilisatoren wie Cumolsulfonat verwendet werden. Oft muß dabei eine größere Menge des Solubilisators im Vergleich zum Netzhilfsmittel eingesetzt werden, so daß sich hohe Folgekosten durch die Verwendung der Dihydroxyalkane ergeben. Zudem wird die Wirkung des Netzhilfsmittels bei der Abmischung mit größeren Mengen an Solubilisatoren verschlechtert.

Ein üblicher Weg, um die Benetzungsgeschwindigkeit von wässrigen Formulierungen zu erhöhen, besteht in der Verwendung von Tensiden, die sich an Grenzflächen anlagern und dabei die Grenzflächenspannung erniedrigen. Während durch Zumischen von Alkoholen wie Ethanol oder Isopropanol zu wässrigen Formulierungen das resultierende Wasser/Lösemittel-Gemisch eine gegenüber Wasser niedrigere Oberflächenspannung aufweist und damit ein verbessertes Netzverhalten zeigt, ist die Benetzung oder Oberflächenbelegung bei Verwendung von Tensidsystemen zeitabhängig. Die Tensidmoleküle müssen zunächst an die Oberfläche diffundieren und dort einen Grenzflächenfilm aufbauen, wodurch die Grenzflächenspannung bzw. die Oberflächenspannung im Falle des Kontakts von Wasser und Luft sinkt. Bei sehr schnellen Prozessen wie etwa Sprüh- oder Netzprozessen, beispielsweise von Feuchtmitteln in der Druckindustrie, ist die Zeit, in der die Oberflächen- oder Grenzflächenspannung durch das Tensidsystem auf den Gleichgewichtswert abgesenkt wird, entscheidend. Die Dynamik des Tensidsystems ist dabei für die Benetzungsgeschwindigkeit von großer Bedeutung.

Eine erfindungsgemäße Anwendung wird beispielhaft anhand eines Sprühcoating-Prozesses beschrieben. Ein derartiger Sprühcoating-Prozess kann beispielsweise bei der Herstellung von gestrichenem Papier mit einer Dispersion eingesetzt werden.

Beim "spray coating" wird die Streichfarbe in einer speziellen Düse durch Druck in feine Tröpfchen zerstäubt und auf das Basispapier gesprüht. Dabei kommt es vor allem auf eine gleichmäßige Tropfenbildung an. Je kleiner die Tropfen sind, umso gleichmäßiger wird im Allgemeinen die aufgetragene Schicht, da bei einem gegebenen Strichgewicht eine dichtere Bedeckung der Oberfläche mit Tropfen ist. Zwischen dem Auftrag und dem

anschließenden Trocknungsschritt sollte sich die aufgebrauchte Tropfenschicht auch noch egalisieren und ausgleichen.

5 So kommt es bei "spray coating" und "curtain coating" vor allem auf niedrige
Oberflächenspannungen der Streichfarben an. Gleichzeitig sollen die Streichfarben nur
gering oder nicht schäumen und einen minimalen Luftgehalt aufweisen. Da es sich bei der
Papierveredelung um schnelle Produktionsprozesse handelt (es werden in der Praxis
10 Streichgeschwindigkeiten von bis u 2000 m/min erreicht, neuere Technikumsanlagen
erlauben sogar Geschwindigkeiten bis über 3000 m/min), sind besondere Anforderungen
an das dynamische Verhalten der Streichfarben gestellt.

Andere Anwendungen eines Sprühprozesses finden sich bei der Herstellung von Aerosolen
in medizinischen oder technischen Bereichen oder beim Lackieren im haushalts- und
gewerblichen Bereich oder beim Ausbringen von Pflanzenschutzformulierungen.

15

Die Belegung der Grenzfläche durch Tensidmoleküle erfolgt teilweise durch freie
Moleküle (Monomere) sowie durch den Aufbruch der Aggregate und nachfolgende
Adsorption, so daß die Austauschgeschwindigkeit des Tensids zwischen Lösung und
Mizelle entscheidend wird. Es ist bekannt, daß Solubilisatoren wie Cumolsulfonat die
20 Aggregation des Tensids in Lösung erschweren und daher die Löslichkeit heraufsetzen.
Dadurch können hydrophobe Netzmittel bei erhöhten Konzentrationen formuliert werden.
Die Wirkung des Netzmittels in der meistens verdünnt eingesetzten Formulierung wird
dadurch aber herabgesetzt. Die Solubilisatoren sind an sich nicht an der Grenzfläche aktiv.
Es gibt allerdings auch als Solubilisatoren bezeichnete Amphiphilstrukturen, die
hydrophobe Moleküle in Form von Micellen solubilisieren. Die Wechselwirkung mit den
Tensiden erfolgt unspezifisch und nicht direkt. Daher greifen die Solubilisatoren auch nicht
in den Prozeß der Grenzflächenbelegung direkt ein.

30 Niedrig ethoxylierte niedermolekulare Alkohole wie Butyldiglykol und Hexylglykol sind
als nicht-wässrige Lösungsmittel bekannt und werden in Verbindung mit Tensiden in
Formulierungen eingesetzt. Diese Verbindungen sind jedoch ebenso wie die Alkohole
nicht physiologisch unbedenklich, und ihre Leistungsfähigkeit ist nicht mit der
Leistungsfähigkeit der Dihydroxyalkane oder Alkohole vergleichbar.

35 Ferner werden derzeit Alkoholethoxylate niedriger Alkohole als geeignete Netzmittel
eingesetzt. Solche Produkte enthalten jedoch herstellbedingt häufig Mengen an Alkohol,

- 4 -

der wiederum maßgeblich zur schnellen Benetzung beiträgt und gegebenenfalls bei sehr kurzen Benetzungszeiten die einzige netzende Komponente ist.

5 In der WO 95/27034 sind beispielsweise Detergenzzusammensetzungen beschrieben, die in Form einer Öl-in-Wasser-Mikroemulsion vorliegen. Sie enthalten ein kurzkettiges ethoxyliertes nicht-ionisches Tensid, das eine kurze Alkylkettenlänge aufweist. Die ethoxylierten nicht-ionischen Tenside werden durch Ethoxylierung kurzkettiger Alkohole erhalten. Die Schrift ist ein Beispiel für Veröffentlichungen, die Alkoholethoxylate beschreiben.

10 Der Einsatz von ethoxylierten Alkanolen in Reinigungsmitteln ist ferner in der EP-A 0 620 270 beschrieben. Die dort beschriebenen Reinigungszusammensetzungen enthalten jedoch keine Tenside, sondern ein polares und ein nicht-polares oder schwach polares Lösungsmittel. Die dort eingesetzten Alkylenglykolalkylether sollen eine Affinität
15 sowohl für das polare Lösungsmittel als auch für das nicht-polare Lösungsmittel aufweisen und damit als Löslichkeitsvermittler dienen.

Die Verwendung von Alkoxylaten von kürzerkettigen Alkoholen als schaumarme
Netzmittel ist zudem in der EP-A 0 681 865 beschrieben. Sie werden dabei in Kombination
20 mit Propylenoxid-modifizierten kürzerkettigen Alkanolen eingesetzt. Sie können insbesondere in Textilvorprodukten eingesetzt werden.

In der US 5,340,495 sind Zusammensetzungen beschrieben, die zur Entfernung von Druckerfarbe in Druckmaschinen eingesetzt werden können. Die Reinigungsflüssigkeiten enthalten beispielsweise eine Hauptmenge eines Sojaölmethylesters und geringere Mengen an ethoxyliertem Hexanol. Die in allgemeiner Form beschriebenen ethoxylierten C₄₋₁₀-Alkohole, die 2 bis 10 Mol Ethylenoxid pro Mol Alkohol enthalten, werden als Lösevermittler und Entferner für Druckerfarbe beschrieben.

30 Aufgabe der vorliegenden Erfindung ist die Verbesserung des Netzverhaltens bekannter Netzmittel oder Wasch- oder Reinigungsmittel. In derartigen Mitteln soll die Grenzflächenspannung vermindert und gleichzeitig die Einstellung der Grenzflächenspannung beschleunigt werden. Die Nachteile der bekannten Additive für Wasch-, Reinigungs- und Netzmittel sollen vermieden werden. Die Dynamik der
35 bekannten Tensidsysteme soll verbessert werden oder mit toxikologisch unbedenklichen Inhaltsstoffen erreicht werden. Zudem sollen z.B. in Formulierungen wie in Papierstrich-Dispersionen für das "spray coating" die Tröpfchengröße und das Schäumen vermindert

werden, und die Bedruckbarkeit der erhaltenen Papiere soll verbessert werden. Zudem sollen in Sprühanwendungen die Formulierungen so optimiert werden, dass die Tröpfchengröße und das Schäumen vermindert werden. Beispiele dafür sind Papierstreichfarbe, Farben, Lacke, Reiniger oder kosmetische oder medizinische Sprays.

5

Die Aufgabe wird erfindungsgemäß gelöst durch Alkylglykolalkoxylate oder -diglykolalkoxylate, erhältlich durch Alkoxylierung von C₄₋₈-Alkylglykolen oder -diglykolen mit C₂₋₅-Alkoxiden bis zu einem mittleren Alkoxyierungsgrad von 1 bis 8, bezogen auf die C₄₋₈-Alkylglykole oder -diglykole.

10

Die Aufgabe wird auch erfindungsgemäß gelöst durch die Verwendung von C₂₋₅-Alkoxyaten von C₄₋₈-Alkylglykolen oder -diglykolen, die im Mittel einen Alkoxyierungsgrad von 1 bis 8 aufweisen, zur Verminderung der Grenzflächenspannung, insbesondere bei kurzen Zeiten von üblicherweise unter 1 Sekunde, und Beschleunigung der Einstellung der Grenzflächenspannung in wässrigen Tensidformulierungen oder wässrigen Dispersionen.

15

Die Aufgabe wird ferner gelöst durch die Verwendung von C₂₋₅-Alkoxyaten von C₄₋₈-Alkylglykolen oder -diglykolen, die im Mittel einen Alkoxyierungsgrad von 1 bis 8 aufweisen, als Solubilisatoren, welche insbesondere das Netzvermögen von Netzhilfsmitteln auch in verdünnten Systemen nicht negativ, sondern positiv beeinflussen, und zur Erhöhung der Löslichkeit von Netzhilfsmitteln in wässrigen Formulierungen, die nicht-ionische Tenside enthalten.

20

Es wurde zudem gefunden, daß die C₂₋₅-Alkoxyate von C₄₋₈-Alkylglykolen oder -diglykolen, die im Mittel einen Alkoxyierungsgrad von 1 bis 8 aufweisen, zur Erniedrigung der Viskosität von tensidhaltigen Formulierungen eingesetzt werden können.

30

Die Aufgabe wird ferner gelöst durch die Verwendung von C₂₋₅-Alkoxyaten von C₄₋₈-Alkylglykolen oder -diglykolen, die im Mittel einen Alkoxyierungsgrad von 1 bis 8 aufweisen, zur Erhöhung der Benetzungsgeschwindigkeit in wässrigen Netzmitteln.

35

Die Aufgabe wird ferner gelöst durch die Verwendung von C₂₋₅-Alkoxyaten von C₄₋₈-Alkylglykolen oder -diglykolen, die im Mittel einen Alkoxyierungsgrad von 1 bis 8 aufweisen zur Verkleinerung der Tröpfchengröße in Formulierungen für Sprühanwendungen.

Es wurde erfindungsgemäß gefunden, daß ein synergistischer Effekt bei der Verwendung von Tensiden zusammen mit den erfindungsgemäßen Alkoxylaten, speziell Ethoxylaten niedriger Alkylglykole oder -diglykole auftritt, der dafür sorgt, daß die Grenzflächenspannung zwischen der wässrigen Lösung und Luft innerhalb weniger Sekundenbruchteile auf den Wert beispielsweise alkoholhaltiger Formulierungen sinkt. Durch die Kombination der erfindungsgemäßen sehr schwach grenzflächenaffinen niederen Alkylglykolalkoxylate oder -diglykolalkoxylate mit Tensiden kann sowohl das Niveau der Grenzflächenspannung erniedrigt werden, als auch die Geschwindigkeit, mit der das Niveau erreicht wird, stark erhöht werden.

Dieser synergistische Effekt tritt insbesondere bei Mischungen aus C₂₋₅-, vorzugsweise aus C₂₋₄-Alkoxylaten von C₄₋₈-Alkylglykolen oder -diglykolen, die im Mittel einen Alkoxylierungsgrad von 1 bis 8 aufweisen, und Tensiden, die in einer Menge von 5 g/l Wasser gelöst eine Grenzflächenspannung von weniger als 45 mN/m bei 20°C zeigen, und/oder Dihydroxyalkinen oder Derivaten davon auf. Die Erfindung betrifft daher auch diese Mischungen.

Die erfindungsgemäßen Mischungen können damit eine Vielzahl von bekannten Formulierungen, beispielsweise alkoholhaltige Formulierungen, ersetzen.

Die nachstehenden Ausführungen beziehen sich ebenso auf Alkyldiglykole wie auf Alkylglykole bzw. deren Alkoxylate.

Die erfindungsgemäßen Mischungen enthalten als eine Komponente C₂₋₅-Alkoxylate, das heißt Alkoxylate mit C₂₋₅-Alkoxiden, von C₄₋₈-Alkylglykolen, die im Mittel einen Alkoxylierungsgrad von 1 bis 8 aufweisen. Bei den Alkylglykolen kann es sich um lineare oder verzweigte Alkylglykole handeln. Die Anbindung des C₄₋₈-Alkylrestes an den Glykol kann endständig oder an einer anderen Position entlang der Alkylkette erfolgen. Vorzugsweise handelt es sich um lineare Alkylglykole, insbesondere um lineare, endständige Alkylglykole. Vorzugsweise weisen die Alkylreste der Alkylglykole 4 bis 6 Kohlenstoffatome auf. Der Alkoxylierungsgrad beträgt im Mittel 1 bis 8, vorzugsweise 2 bis 6. Zur Alkoxylierung können dabei vorzugsweise C₂₋₄-Alkoxide eingesetzt werden. Vorzugsweise werden Ethylenoxid, Propylenoxid, Butylenoxid oder Gemische davon eingesetzt. Besonders bevorzugt wird Ethylenoxid eingesetzt. Die bevorzugten Bereiche beziehen sich auch auf die Alkylglykolalkoxylate und Alkyldiglykolalkoxylate an sich.

Die Herstellung erfolgt, ausgehend von alkoholfreien, vorzugsweise reinen Alkylglykolen und Alkyldiglykolen und nicht, wie sonst üblich, ausgehend von Alkanolen, durch Alkoxylierung. Daher enthalten die Produktgemische auch keine verbleibenden Alkanole, sondern höchstens Alkylglykole. Es ergibt sich eine für Alkylglykole spezifische Verteilung des Alkoxyierungsgrades. Durch das Herstellungsverfahren sind die Alkylglykolalkoxylate frei von Alkoholen.

Alkoxylate sind Oligomere oder Polymere Umsetzungsprodukte mit Alkoxiden. Aufgrund der dem Fachmann bekannten Kinetik von Polymerisationen kommt es zwangsläufig zu einer statistischen Verteilung von Homologen, deren Mittelwert üblicherweise angegeben wird. Die Häufigkeitsverteilung der Homologen beinhaltet insbesondere bei niedrigen Alkoxyierungsgraden den Ausgangsstoff. Durch die Wahl des Katalysators kann zwar die Verteilung in gewissem Umfang beeinflußt werden, am Prinzip der Verteilungskurve ändert sich aber nichts. Reine Alkyloligoglykole lassen sich nur durch destillative oder chromatographische Aufarbeitung herstellen und sind daher teuer. Außerdem hat sich gezeigt, daß die Verteilung der Homologen einen deutlichen Einfluß auf das Aggregationsverhalten hat.

Die hier beanspruchten Alkoxylate besitzen die für das Aggregationsverhalten und die anderen erfindungsgemäßen Eigenschaften wichtige Homologenverteilung, ohne Alkohol zu enthalten.

Die Bestimmung der Verteilung der Alkoxyierungsgrade kann durch chromatographische Verfahren erfolgen.

Nachstehend sind die Verteilungskurven für ein übliches n-Hexanoethoxylat (+ 3 EO), abgeleitet von n-Hexanol, und ein n-Hexylglykoethoxylat (+ 2 EO), abgeleitet von n-Hexylglykol, einander tabellarisch gegenübergestellt. In der ersten Spalte ist angegeben, wieviel Ethylenoxid (0 - 6) an den n-Hexylrest (C6) gebunden vorliegt. Im Mittel enthalten beide Verbindungen gleichviele EO-Einheiten.

| Flächen % | | |
|-----------|------------------|----------------------|
| Chemie | n-Hexanol + 3 EO | n-Hexylglykol + 2 EO |
| C6 E00 | 2,4 | 0 |
| C6 E01 | 5 | 8,3 |
| C6 E02 | 10,2 | 20,3 |

| | | |
|--------|------|------|
| C6 E03 | 13,5 | 24,6 |
| C6 E04 | 14,3 | 19,4 |
| C6 E05 | 13,5 | 12,9 |
| C6 E06 | 11,2 | 7,5 |
| Rest | 29,9 | 7 |

Die Muster wurden hergestellt mit KOH als Katalysator durch Einleiten von 2 oder 3 mol/ (mol Ausgangsstoff) Ethylenoxid zum jeweiligen Ausgangsstoff. Die Analyse erfolgte durch Gelpermeationschromatographie (GPC) in THF. Das Hexanolsignal wurde durch
 5 Aufstocken mit Hexanol identifiziert, die höheren Homologen aus der Abfolge der weiteren Signale. Die Auswertung erfolgte durch die Integration der Signalfächen.

Da im erfindungsgemäßen Produktgemisch keine Alkohole vorliegen, ist es weitgehend geruchsfrei. Als Tenside können erfindungsgemäß alle Tenside eingesetzt werden, die in
 10 einer Menge von 5 g/l Wasser gelöst eine Grenzflächenspannung von weniger als 45 mN/m bei 20°C zeigen. Bei den Tensiden kann es sich allgemein um alkoxylierte Alkohole, Amide, Säuren, Betaine, Aminoxide oder Amine, aber auch um Dihydroxyalkine und Derivate und Gemische davon handeln. Die Geschwindigkeit der Einstellung des Endniveaus der Grenzflächenspannung kann dabei von der
 15 Molekülarchitektur, wie der Kettenlänge und dem Verzweigungsgrad des Alkohols, der Länge und Solvatisierung des Alkoxylats, der Tensidkonzentration und der Tensidaggregation abhängen. Im allgemeinen diffundieren kleinere Aggregate schneller als große Aggregate.

Vorzugsweise sind die Tenside nicht-ionische Tenside und ausgewählt aus C₂₋₅-, vorzugsweise C₂₋₄-Alkoxylaten von C₉₋₂₀-, vorzugsweise C₉₋₁₅-, insbesondere C₉₋₁₃-Alkanolen, die im Mittel einen Alkoxylierungsgrad von 3 bis 30, vorzugsweise 4-15, insbesondere 5 bis 12 aufweisen, und Mischungen davon. Insbesondere werden C₉₋₁₁-Alkanole zum Aufbau der Tenside eingesetzt. Dabei kann es sich um lineare oder
 25 verzweigte Alkanole handeln. Bei einem verzweigten Alkohol liegt der Verzweigungsgrad vorzugsweise im Bereich von 1,1 bis 1,5. Die Alkoxylierung kann mit beliebigen C₂₋₄-Alkoxiden und Gemischen davon erfolgen. Beispielsweise kann mit Ethylenoxid, Propylenoxid oder Butylenoxid alkoxyliert werden. Besonders bevorzugt werden Ethylenoxid, Propylenoxid oder Gemische davon eingesetzt. Insbesondere bevorzugt ist
 30 Ethylenoxid. Der Alkoxylierungsgrad beträgt im Mittel 3 bis 8, vorzugsweise 3 bis 6. Derartige nicht-ionische Tenside sind bekannt und beispielsweise in EP-A 0 616 026 und

EP-A 0 616 028 beschrieben. In diesen Schriften sind auch kürzerkettige Alkylalkoxylate erwähnt.

Die als Tenside eingesetzten nicht-ionischen Tenside können auch durch Dihydroxyalkine oder Derivate davon ersetzt sein. Es kann sich ferner um schaumarme oder schaumdämpfende Tenside handeln, vgl. auch EP-A 0 681 865 und die eingangs zitierte Literatur. Schaumarme und schaumdämpfende Tenside sind dem Fachmann bekannt.

In den erfindungsgemäßen Mischungen werden die Alkylglykolalkoxylate vorzugsweise in einer Menge von 0,05 oder 0,1 bis 20, bevorzugt 0,1 bis 10 Gew.-%, besonders bevorzugt 0,5 bis 7 Gew.-%, insbesondere 0,8 bis 5 Gew.-% eingesetzt, bezogen auf das Gesamtgewicht der Mischung. Der verbleibende Anteil der Mischungen entfällt auf die Tenside. Diese Mengenangaben gelten auch für aus den Mischungen oder Alkylglykolalkoxylaten hergestellte Wasch-, Reinigungs-, Netzmittel, Pflege-, Pflanzenschutzmittel oder kosmetische Mittel oder andere Zusammensetzungen.

Wasch- oder Reinigungsmittel, die eine Kombination der Tenside mit Alkanolalkoxylaten enthalten können, sind beispielsweise in WO 01/32820 beschrieben. Die dort beschriebenen Mittel enthalten ferner feste Partikel mit einer Teilchengröße von 5 bis 500 nm. Derartige Partikel sind in den erfindungsgemäßen Mischungen in der Regel nicht enthalten. Die in der WO-Anmeldung beschriebenen Glykolether werden dort als Hydrophilisierungsmittel beschrieben. Die erfindungsgemäßen Mischungen können die in WO 01/32820 beschriebenen weiteren Inhaltsstoffe aufweisen.

Die vorliegende Erfindung betrifft auch Wasch-, Reinigungs- oder Netzmittel, die ein wie vorstehend beschriebenes Gemisch oder Alkylglykolalkoxylat enthalten. Zudem betrifft die Erfindung Lacke, Beschichtungs-, Klebe-, Lederbehandlungs- oder Textilbehandlungsmittel, die ein wie vorstehend beschriebenes Gemisch oder Alkylglykolalkoxylat oder Alkyldiglykolalkoxylat enthalten. Die erfindungsgemäßen Mischungen können zur Formulierung von Mitteln in allen Bereichen dienen, in denen hochdynamische Formulierungen verwendet werden. Beispiele dafür sind

- Allzweckreiniger, Textilwaschmittel, Sprühreiniger, Handgeschirrspülmittel zur Reinigung im privaten, industriellen und institutionellen Bereich einschließlich der Metallbearbeitung,

- Feuchthaltemittel, Druckwalzen- und Druckplattenreinigungsmittel in der Druckindustrie,
- kosmetische, pharmazeutische und Pflanzenschutzformulierungen,
- 5 - Lacke, Farbformulierungen, Beschichtungsmittel, z.B. für Papier, Klebstoffe in der Lack- und Folienindustrie,
- Formulierungen für Sprühanwendungen, zum Beispiel in ink jets, Lacken, 10 Medikamenten oder Kosmetika,
- Lederbehandlung wie Lederentfettung und Lederfettung,
- Metallbehandlung wie Korrosionsschutzformulierungen, Schneid-, Schleif- oder 15 Bohrhilfsmittel und Schmiermittel,
- Formulierungen in der Textilindustrie wie Egalisierungsmittel oder Formulierungen zur Garnreinigung.
- 20 - Flotationshilfsmittel und Schäumhilfsmittel.

Solche Formulierungen enthalten üblicherweise weitere Inhaltsstoffe wie Tenside, Gerüst-, Duft- und Farbstoffe, Komplexbildner, Polymere und andere Inhaltsstoffe. Typische Formulierungen sind beispielsweise in WO 01/32820 beschrieben. Weitere für unterschiedliche Anwendungen geeignete Inhaltsstoffe sind in EP-A 0 620 270, WO 95/27034, EP-A 0 681 865, EP-A 0 616 026, EP-A 0 616 028, DE-A 42 37 178 und US 5,340,495 beispielhaft beschrieben.

30 Allgemein können die erfindungsgemäßen Mischungen in allen Bereichen eingesetzt werden, in denen die Wirkung von grenzflächenaktiven Stoffen notwendig ist.

35 Ebenso wie die klassischen Solubilisatoren erhöhen die erfindungsgemäß eingesetzten ethoxylierten niederen Alkylglykole die Löslichkeit, insbesondere von nicht-ionischen Tensiden und sorgen damit gleichzeitig für eine klare Lösung hydrophober Tenside. Eine Erniedrigung der Grenzflächenspannung der Solubilisatoren allein wird zwar auch beobachtet, jedoch fällt diese weit geringer aus als die Wirkung von Tensiden und Alkoholen.

Durch die Verwendung nicht-tensidischer Strukturen weisen die erfindungsgemäßen Formulierungen eine bessere Umwelt- und Hautverträglichkeit auf im Vergleich zu beispielsweise in EP-A 0 616 026 beschriebenen Systemen. Im Unterschied zu den gängigen Solubilisatoren wie Cumolsulfonat erfolgt die Wechselwirkung spezifisch mit den Tensiden. Damit greifen die erfindungsgemäß eingesetzten alkoxylierten Alkylglykole aktiv in die Belegung der Grenzfläche ein und beschleunigen die Einstellung des Grenzflächengleichgewichts.

Es ist erfindungsgemäß nicht notwendig und nicht erwünscht, daß ein Restgehalt an Alkohol in den erfindungsgemäßen Mischungen oder Formulierungen vorliegt. Gemäß einer Ausführungsform sind die erfindungsgemäßen Mischungen, Mittel und Formulierungen frei von Alkoholen und bevorzugt auch von Alkylglykolen bzw. Diglykolen, insbesondere von C₄₋₈-Alkylglykolen und C₉₋₁₃-Alkanolen. Erfindungsgemäß wurde gefunden, daß ohne einen Restgehalt an Alkohol, der üblicherweise bei niedrigen Alkoholalkoxylaten herstellungsbedingt im Produkt enthalten ist, durch Einsatz der erfindungsgemäßen Alkylglykolalkoxylate Tensidformulierungen mit hoher Grenzflächendynamik formuliert werden können.

Die erfindungsgemäße Netzwirkung kann dabei durch eine dynamische Messung der Oberflächenspannung, beispielsweise durch Verwendung eines Blasendrucktensiometers, bestimmt werden. Ein entsprechendes Vorgehen ist beispielsweise in S.S. Dukhen, G. Kretzschmar, R. Miller (Ed.), Dynamics of adsorption at liquid interfaces, Elsevier, 1995, beschrieben. Die Netzwirkung auf Oberflächen kann dabei durch eine dynamische Messung der Grenzflächenspannung bestimmt werden. Eine derartige Methode ist die videogestützte, zeitaufgelöste Randwinkelmessung.

Die Erfindung betrifft auch die Verwendung der Alkylglykolalkoxylate, Alkyldiglykolalkosylate bzw. deren Mischungen in der Oberflächenveredelung, z.B. der Papierveredelung. die Erfindung betrifft damit ein Beschichtungsmittel, bei dem es sich um eine wässrige Papierstrich-Dispersion handelt, die Wasser, Pigmente, Bindemittel und 0,05 bis 5 Gew.-%, bezogen auf die Pigmente, an erfindungsgemäßen Alkylglykolalkoxylaten oder deren Mischungen enthält. Die Formulierungen können dabei natürliche oder synthetische Bindemittel oder deren Gemische enthalten. Weitere mögliche Inhaltsstoffe sind Rheologiehilfsmittel, Dispergiermittel, Verdicker etc.

In den Beschichtungsmitteln kann nun die Tröpfchengröße im "spray coating"-Prozeß signifikant beeinflusst werden, bei gleichzeitig niedriger Schaumarmut der Streichfarben und guter Bedruckbarkeit.

- 5 Die in den Beschichtungsmitteln eingesetzten Pigmente stellen üblicherweise die Hauptkomponente dar. Es können alle üblicherweise eingesetzten Pigmente wie Calciumcarbonate, Kaolin, Talg, Titandioxid, Gips, Kreide oder synthetische Pigmente allein oder in Mischung verwendet werden.
- 10 Weiterhin können die Beschichtungsmittel übliche Dispergiermittel enthalten. Geeignete Dispergiermittel sind Polyanionen, beispielsweise von Oligo- oder Polyphosphorsäuren oder Oligo oder Polyacrylsäuren, welche üblicherweise in Mengen von 0,01 bis 3 Gew.-% bezogen auf das eingesetzte Pigment eingesetzt werden.
- 15 Geeignete Beschichtungsmittel erhalten üblicherweise natürliche und/oder synthetische Bindemittel wie Stärke, Polymerdispersionen, wie zum Beispiel Styrol/Acrylat-Copolymere oder Styrol/Acrylat/Vinylacetat-Copolymere (z.B. Acronale® der BASF AG) und/oder Styrol/Butadien-Copolymere (z.B. Styronal® der BASF AG) und/oder maßgeschneiderte Polymere die auch andere ethylenisch ungesättigte
- 20 Kohlenstoffverbindungen enthalten (z.B. Basonal®), die in der Regel eine Glasatemperatur von -20°C bis + 50°C aufweisen.

Die synthetischen Bindemittel werden bevorzugt als wäßrige Dispersion mit einem Feststoffgehalt von 30 bis 70% eingesetzt.

- Weitere Bestandteile der Beschichtungsmittel können übliche Zusätze wie Cobinder, Verdicker, wie zum Beispiel modifizierte Stärke, Casein, Polyvinylalkohol, Carboxymethylcellulose, synthetische Verdicker auf Acrylatbasis und/oder Härtungsmittel, Prozeßhilfsmittel wie Ca-,stearate und/oder Neutralisationsmittel und/oder optische
- 30 Aufheller sein. Diese Additive werden üblicherweise in Mengen von 0 bis 10 Gew.-% bezogen auf das Pigment allein oder in Mischung in der Streichfarbe eingesetzt.

- Das Alkylglykolalkoxylat bzw. Gemisch wird üblicherweise in Mengen von 0,05 bis 5%, bezogen auf die Formulierung, eingesetzt, bevorzugt in Mengen von 0,1 bis 2%. Dabei
- 35 kann das Alkylglykolalkoxylat bzw. Gemisch sowohl während des Herstellprozesses der Streichfarbe direkt (und/oder) als auch in einer Mischung mit einem Bestandteil der Streichfarbe (z.B. einer Pigmentslurry und/oder einem Bindemittel) zugegeben werden.

Zur Beschichtung von Papieroberflächen zum Beispiel mittels "spray coating" wird in den folgenden Beispielen eine Streichfarbe mit dem in Wochenblatt für Papierfabrikation, (2001), Sonderdruck "OptiSpray" - Coating and Sizing Conference March 15, 2001 (herausgegeben vom Deutschen Fachverlag GmbH, Frankfurt/Main) beschriebenen Verfahren versprüht.

Die dabei gebildeten Tröpfchengrößen können mittels geeigneter Analysenmethoden gemessen werden. Bevorzugt erfolgt dies in einer Testapparatur mit nur einer Sprühdose. Eine geeignete Analysenmethode zur Bestimmung der Tröpfchengrößenverteilung ist die Fraunhofer-Beugung.

Die Erfindung wird nachstehend anhand von Beispielen näher erläutert:

Beispiel 1

Eine wässrige Lösung von 2 g/l eines C₁₃-C₁₅-Oxoalkoholethoxylats mit einem mittleren Ethoxylierungsgrad von 7 (Lutensol[®] AO 7 der BASF AG) wird mit einem Blasendrucktensiometer (Modell MPT 2 von Lauda) untersucht. Man findet im Gleichgewicht eine Grenzflächenspannung von 42 mN/m, die nach 0,7 s erreicht wird.

Durch Zugabe von 1 g/l Cumolsulfonat wird weder die Lage noch die Dynamik der Tensidlösung beeinflusst.

Durch Zugabe von 1 g/l Hexylglykolethoxylat mit einem mittleren Ethoxylierungsgrad von 4 wird der Gleichgewichtswert auf 39 mN/m verschoben. Der Gleichgewichtswert wird bereits nach 0,4 s erreicht.

Andererseits wird in einem Gemisch von 1 g/l des Laurylalkoholethoxylats mit einem mittleren Ethoxylierungsgrad von 7 und 1 g/l des Hexylglykolethoxylats im Gleichgewicht eine Grenzflächenspannung von 42 mN/m gemessen, die nach 0,7 s erreicht wurde. Beim Einsatz von Hexylglykolethoxylat kann damit die Menge an Tensid stark vermindert werden.

Beispiel 2

Ein Dihydroxyalkin (Surfynol® 104 H von Air Products) wurde in einer typischen Feuchtmittelformulierung der Druckindustrie untersucht. Die Feuchtmittelformulierung enthielt 150 g/l Glycerin, 770 g/l Wasser, 20 g/l Natriumdihydrogenphosphat, 40 g/l Bernsteinsäure, 10 g/l Surfynol 104 H. Um die trübe Lösung klarzustellen, wurden 40 g/l Cumolsulfonat (Formulierung A) oder 20 g/l Hexylglykolethoxylat mit einem Ethoxylierungsgrad von 4 (Formulierung B) zugegeben. Sodann wurde die Formulierung im Verhältnis 1:50 verdünnt, so daß letztendlich ein Gehalt von 0,2 g/l Dihydroxyalkin vorlag. Es wurde die dynamische Grenzflächenspannung mit dem Blasendrucktensiometer gemessen.

Für die Formulierung A wird im Gleichgewicht ein Grenzflächenspannungsniveau von 50 mN/m gemessen, das nach 0,5 s erreicht wird. Für die Formulierung B wird im Gleichgewicht ein Niveau von 43 mN/m gefunden, das nach 0,2 s erreicht wird.

Daraus wird deutlich, daß die erfindungsgemäße Formulierung B sowohl in ihren statischen als auch in ihren dynamischen Eigenschaften Vorteile gegenüber der Vergleichsformulierung A hat.

Papierveredelung (spray-coating)

Es wurde Papier nach dem vorstehend angegebenen Verfahren mit den in Tabelle 1 genannten Dispersionen beschichtet.

Die Tröpfchengröße bei der Beschichtung wurde durch Fraunhofer-Beugung bestimmt.

Die in der Tabelle beschriebenen Teilchengrößenverteilungen wurden mit einem Gerät der Fa. Malvern mit einem He-Ne-Laser erzielt, der eine Laserquelle mit 633 nm Wellenlänge darstellt. Zur Aufnahme der Meßsignale wurde ein Detektorarray mit 31 Elementen verwendet, mit dem sich Tröpfchengrößen von 6 bis 560 µm detektieren lassen. Die Auswertesoftware des Gerätes liefert neben der Teilchengrößenverteilung auch einen charakteristischen Mittelwert D50. In der Tabelle 1 ist der gemessene Mittelwert der Tröpfchengrößenverteilung der verschiedenen Rezepturen dargestellt.

Papiere, die mit den Streichfarben beschichtet wurden, wurden bei Raumtemperatur durch einen viermaligen Durchlauf durch einen Kalandrier geglättet. Dabei betrug der Liniendruck 250 kN/m. Anschließend wurden die Papiere mit einem Prüfbau-Drucktest-Gerät einfarbig bedruckt, und die Druckgleichmäßigkeit wurde mit Hilfe eines "Tobias-Testers" ermittelt.

Diese Prüfmethode ist von Philipp E. Tobias et al in Tappi Journal, Vol. 72, Nr. 5 (1989) beschrieben. Je kleiner die Werte des Mottle-Index sind, umso gleichmäßiger ist das Druckbild.

5 Tabelle 1

| Teile Pigment | Teile Binder (fest) pro 100 Teile Pigment | Teile HGE pro 100 Teile Pigment | FG [%] | D50 [μm] | Mottle Index |
|---------------|---|------------------------------------|--------|-----------------------|--------------|
| 100 Carbonat | 12 Binder A | - | 52 | 42 | 190 |
| 100 Carbonat | 12 Binder A | 1,0 | 52 | 27 | 172 |
| 100 Carbonat | 12 Binder B | - | 52 | 43 | 206 |
| 100 Carbonat | 12 Binder B | 1,0 | 52 | 29 | 178 |
| 100 Carbonat | 12 Binder B | - | 55 | 40 | 213 |
| 100 Carbonat | 12 Binder B | 1,0 | 55 | 28 | 182 |
| 100 Carbonat | 12 Binder B | - | 60 | 38 | 216 |
| 100 Carbonat | 12 Binder B | 1,0 | 60 | 27 | 185 |
| 100 Carbonat | 12 Binder B | 0,6 | 55 | 30 | 184 |

Carbonat: Ca-Carbonat mit einer mittleren Teilchengröße von 800 μm

10 Binder A: Dispersion aus Styrol/Acrylester-Copolymerisates mit Glastemperatur von 25°C

Binder B: Dispersion eines carboxilierten Styrol/Butadien-Copolymerisates mit einer Glastemperatur von 25°C

15

HGE: Hexylglykolethoxylat mit einem mittleren Ethoxylierungsgrad von 4

FG: Feststoffgehalt

20.

BASF Aktiengesellschaft

01. Oktober 2002
B02/0007A IB/SF/arw/vo

Patentansprüche

5

10

15

20

30

35

1. Alkylglykolalkoxylate oder -diglykolalkoxylate, erhältlich durch Alkoxylierung von C₄₋₈-Alkylglykolen oder -diglykolen mit C₂₋₅-Alkoxiden bis zu einem mittleren Alkoxylierungsgrad von 1 bis 8, bezogen auf die C₄₋₈-Alkylglykole oder -diglykole.
2. Mischung aus C₂₋₅-Alkoxylaten von C₄₋₈-Alkylglykolen oder -diglykolen, die im Mittel einen Alkoxylierungsgrad von 1 bis 8 aufweisen gemäß Anspruch 1, und Tensiden, die in einer Menge von 5 g/l Wasser gelöst eine Grenzflächenspannung von weniger als 45 mN/m bei 20°C zeigen, und/oder Dihydroxyalkinen oder Derivaten davon.
3. Mischung nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß die Tenside nicht-ionische Tenside sind und ausgewählt sind aus C₂₋₅-Alkoxylaten von C₉₋₂₀-Alkanolen, die im Mittel einen Alkoxylierungsgrad von 3 bis 30 aufweisen, und Mischungen davon.
4. Mischung nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, daß die Tenside schaumarme oder schaumdämpfende Tenside sind.
5. Wasch-, Reinigungs- oder Netzmittel oder kosmetische, pharmazeutische oder Pflanzenschutzformulierung, enthaltend eine Mischung gemäß einem der Ansprüche 2 bis 4 oder Alkylglykolalkoxylate oder -diglykolalkoxylate gemäß Anspruch 1.
6. Lacke, Farbformulierungen, Formulierungen für Sprühanwendungen, Beschichtungs-, Klebe-, Lederbehandlungs-, Flotationshilfs-, Metallbehandlungs-, Schäumhilfs-, Feuchthalte- oder Textilbehandlungsmittel, enthaltend eine Mischung gemäß einem der Ansprüche 2 bis 4 oder Alkylglykolalkoxylate oder -diglykolalkoxylate gemäß Anspruch 1.
7. Mischung nach einem der Ansprüche 2 bis 4 oder Mittel nach Anspruch 5 oder 6, enthaltend 0,1 bis 20 Gew.-% der C₂₋₅-Alkoxylate von C₄₋₈-Alkylglykolen oder -diglykolen, bezogen auf das Gesamtgewicht der Mischung oder des Mittels.

8. Verwendung von C₂₋₅-Alkoxylaten von C₄₋₈-Alkylglykolen oder -diglykolen, die im Mittel einen Alkoxylierungsgrad von 1 bis 8 aufweisen, gemäß Anspruch 1, zur Verminderung der Grenzflächenspannung und Beschleunigung der Einstellung der Grenzflächen-spannung in wässrigen Tensidformulierungen oder wässrigen Dispersionen.
9. Verwendung von C₂₋₅-Alkoxylaten von C₄₋₈-Alkylglykolen oder -diglykolen, die im Mittel einen Alkoxylierungsgrad von 1 bis 8 aufweisen gemäß Anspruch 1, als Solubilisatoren und zur Erhöhung der Löslichkeit von Netzhilfsmitteln in wässrigen Formulierungen, die nicht-ionische Tenside enthalten.
10. Verwendung von C₂₋₅-Alkoxylaten von C₄₋₈-Alkylglykolen oder -diglykolen, die im Mittel einen Alkoxylierungsgrad von 1 bis 8 aufweisen gemäß Anspruch 1, zur Erniedrigung der Viskosität von tensidhaltigen Formulierungen.
11. Verwendung von C₂₋₅-Alkoxylaten von C₄₋₈-Alkylglykolen oder -diglykolen, die im Mittel einen Alkoxylierungsgrad von 1 bis 8 aufweisen, gemäß Anspruch 1, zur Erhöhung der Benetzungsgeschwindigkeit in wässrigen Netzmitteln.
12. Beschichtungsmittel nach Anspruch 6, dadurch gekennzeichnet, daß es sich um eine wässrige Formulierung handelt, die Wasser, Pigmente, Bindemittel und 0,05 bis 5 Gew.-%, bezogen auf die Pigmente, einer Mischung gemäß einem der Ansprüche 2 bis 4 oder Alkylglykolalkoxylate gemäß Anspruch 1 enthält.
13. Beschichtungsmittel nach Anspruch 12, dadurch gekennzeichnet, daß es sich um eine Formulierung für Sprühanwendungen handelt.
14. Verwendung von C₂₋₅-Alkoxylaten von C₄₋₈-Alkylglykolen oder -diglykolen, die im Mittel einen Alkoxylierungsgrad von 1 bis 8 aufweisen gemäß Anspruch 1, zur Verkleinerung der Tröpfchengröße in Formulierungen für Sprühanwendungen.

BASF Aktiengesellschaft

01. Oktober 2002
B02/0007A IB/SF/arw/vo

5

Zusammenfassung

10

Alkylglykolalkoxylate und -diglykolalkoxylate sind erhältlich durch Alkoxylierung von C₄₋₈-Alkylglykolen oder -diglykolen mit C₂₋₅-Alkoxiden bis zu einem mittleren Alkoxyierungsgrad von 1 bis 8, bezogen auf die C₄₋₈-Alkylglykole oder -diglykole. Ferner werden Mischungen aus C₂₋₅-Alkoxylaten von C₄₋₈-Alkylglykolen oder -diglykolen, die im Mittel einen Alkoxyierungsgrad von 1 bis 8 aufweisen und Tensiden, die in einer Menge von 5 g/l Wasser gelöst eine Grenzflächenspannung von weniger als 45 mN/m bei

15

20°C zeigen, und/oder Dihydroxyalkinen oder Derivaten davon, beschrieben.